

www.pc-lycee.com

حل التمرين 02

1. شحنة الإلكترونات :

$$q = 26 \times (-e) = -26e$$

$$q = -4,16 \cdot 10^{-18} C$$

2. تتكون الذرة من نواة و إلكترونات ، نعتبر q' رمز شحنة النواة ، $q + q' = 0$.

نستنتج أن $q' = -q$ أي $q' = 4,16 \cdot 10^{-18} C$.

3. يساوي عدد الكتلة عدد النويات : $A=56$.

4. التمثيل الرمزي : ${}_{26}^{56}Fe$.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com